



भारत का राजपत्र The Gazette of India

असाधारण
EXTRAORDINARY

भाग II—खण्ड 3—उप-खण्ड (ii)
PART II—Section 3—Sub-Section (ii)

प्राधिकार से प्रकाशित
PUBLISHED BY AUTHORITY

सं. 327]

नई दिल्ली, शुक्रवार, मई 29, 1992/ज्येष्ठ 8, 1914

No. 327]

NEW DELHI, FRIDAY, MAY 29, 1992/JYAISTHA 8, 1914

इस भाग में निम्न पृष्ठ संख्या दी जाती है जिससे कि यह अलग संकलन के रूप में
रखा जा सके

Separate Paging is given to this Part in order that it may be filed as a
separate compilation

कृषि मंत्रालय

(कृषि और सहकारिता विभाग)

आदेश

नई दिल्ली, 29 मई, 1992

का. प्रा. 377(अ) :- - केन्द्रीय सरकार, आवश्यक वस्तु अधिनियम, 1955 (1955 का 10) की धारा 3 द्वारा प्रवृत्त शक्तिर्षों का प्रयोग करते हुए, उर्वरक (नियंत्रण) आदेश, 1985 का और संशोधन करने के लिए निम्नलिखित आदेश करती है; अर्थात् :-

1. (1) इस आदेश का संक्षिप्त नाम उर्वरक (नियंत्रण) (संशोधन) आदेश, 1992 है।

(2) यह राजपत्र में प्रकाशन की तारीख को प्रवृत्त होगा।

2. उर्वरक (नियंत्रण) आदेश, 1985 (जिसे इसमें इसके आगे उक्त आदेश कहा गया है) की अनुसूची - 1 में "भाग - क उर्वरकों के विनिर्देश" शीर्षक के नीचे "1 (घ) एन. पी. उर्वरक" उपशीर्षक के नीचे :-

(1) क्रम संख्या 1 और उससे संबंधित प्रविष्टियों का लोप किया जाएगा।

(2) क्रम संख्या 2 के शीर्षक में "यूरिया सहित" शब्दों का लोप किया जाएगा।

3. उक्त आदेश की अनुसूची - 2 में "भाग-ख, उर्वरकों के विश्लेषण की पद्धति" शीर्षक के नीचे उपशीर्षक "16 फिल्ट्रेड आयरण के विश्लेषण की पद्धति (Fe-ई. डी. टी. ए. के रूप में)" और उसमें संबंधित क्रम संख्या तथा प्रविष्टियों के पश्चात् निम्नलिखित उपशीर्षक, क्रम संख्या और प्रविष्टियां अंतःस्थापित की जाएंगी, अर्थात् :-

"17. पोटेशियम क्लोराइड तथा पोटेशियम सल्फेट में परमाण्वीय अवशोषण स्पेक्ट्रोमी प्रकाशमापी पद्धति द्वारा सोडियम का पता लगाता।

(1) अधिकतमों की मात्रा : जब तक कि अन्यथा उल्लिखित न किया जाए परीक्षणों में शुद्ध रसायन और कोश में प्राप्त या खनिज रहित जल का प्रयोग किया जाएगा।

(2) अधिकतमक :

(1) अमोनियम ओक्जलेट - विलयन - 40 ग्राम अमोनियम ओक्जलेट को 1 लिटर आयुत-जल में घोले।

(2) मानक सोडियम विलयन - (1000 पी. पी. एम.) 2.5421 ग्राम शुद्ध सोडियम क्लोराइड को स्वच्छ वाष्प ग्लास पर परिशुद्ध रूप

से तोलें और इसे एक लिटर आयतनी फ्लास्क में अंतरित कर दें। आयतन को सही निशान तक भरें। फ्लास्क में स्टापर लगाएं और विलयन को भली भांति हिलाएं। यह 1000 पी. पी. एम. सोडियम विलयन है।

(3) कार्यकारी मानक तैयार करना - 1000 पी. पी. एम. मानक सोडियम विलयन के निम्नलिखित आयतनों को पिपेट के द्वारा 100 मि. लीटर आयतनी फ्लास्क में डालें और कांच में आसत जल के साथ आयतन बनाएं।

फ्लास्क लिए गए 1000 पी. पी. एम. 100 मि. ली. आयतन बनाने संख्या मानक सोडियम विलयन का के पश्चात् सोडियम का सान्द्रण आयतन (मि. ली.) (पी. पी. एम.)

| 1 | 2 | 3 |
|-----|------|-------|
| 1. | 0.0 | 0.0 |
| 2. | 2.0 | 20.0 |
| 3. | 4.0 | 40.0 |
| 4. | 6.0 | 60.0 |
| 5. | 8.0 | 80.0 |
| 6. | 10.0 | 100.0 |
| 7. | 12.0 | 120.0 |
| 8. | 14.0 | 140.0 |
| 9. | 16.0 | 160.0 |
| 10. | 18.0 | 180.0 |
| 11. | 20.0 | 200.0 |

फ्लास्क में स्टापर लगाकर विलयन को अच्छी तरह हिलाएं।

(3) प्रक्रिया :

(1) नमूना विलयन तैयार करना - ठीक ठीक 2.5 ग्राम नमूने को एक स्वच्छ वाच ग्लास में तोलें और कीम के माध्यम से कांच में घासुत जल (लगभग 125 मि. ली. जल का प्रयोग किया जाना चाहिए) से बार बार प्रजाल करते हुए 250 मि. ली. आयतनी फ्लास्क में अंतरित करें। इसमें 50 मिली. प्रमोनियम आक्जलेट विलयन मिलाएं। 30 मिनट तक उबाल कर ठंडा करें। आयतन के अनुसार तनु बनाएं, मिलाएं और शुष्क फिल्टर पेपर से छान लें (स्क्रटमेंट संख्या 1 या समतुल्य)।

(2) विलयन को ज्वलित करना - मानक और फिल्टर किए गए नमूने को परमाण्वीय अवक्षोषण सेक्यूमी प्रकाशमापी पर स्वच्छ वायु ऐसेटिलीम ज्वाला का प्रयोग करते हुए 330.3 एन. एम. के तरंग दैर्ध्य पर प्रज्वलित करें।

परिकलन :

सोडियम विलयन के ज्ञात मात्राओं को एक मानक वक्र, एक्स-ग्रफ पर संबंधित सोडियम सांद्रण के मुकाबले में धाई यक्ष पर अवक्षोषण मान का आलेखन करके तैयार करें। नमूना विलयन से सोडियम की साम्रता को ग्राफ द्वारा ज्ञात करें।

सोडियम (एन. ए.) सोडियम फ्लोराइड के रूप में प्रतिशत = 0.2254 एक्स जहाँ एक्स पी. पी. एम. में मानक चक्र से प्राप्त सोडियम की साम्रता है। (संदर्भ : ए. ओ. ए. सी. 1984)

18. मिस्कर नाइट्रेट आयतनी विधि द्वारा पोटेशियम सल्फेट में कुल क्लोराइडों का पता लगाना :

(1) अभिकर्मक :—

(1) मानक मिस्कर नाइट्रेट (ए. जी. एन. ओ. 3) विलय — 0.1 एन

(2) पोटेशियम क्रोमेट (के₂ सी घार ओ₄) सूचक विलयन — 5 प्रतिशत

(2) प्रक्रिया :

(1) तैयार नमूने 10 ग्राम को ठीक ठीक तोल लें और 500 मि. ली. के बोकर में अंतरित करें।

(2) लगभग 250 मि. ली. जल मिलाएं और लगभग 30 मिनट तक हल्के से गर्म करें।

(3) विलयन को एक आयतनी फ्लास्क में ठंडा करें और 500 मि. ली. तक तनु करें।

(4) किसी अविलेय पदार्थ के बैठ जाने तक रुकें।

(5) 100 मि. ली. स्वच्छ विलयन को पिपेट की सहायता से कैमिकल फ्लास्क में अंतरित करें।

(6) 1 मि. ली. पोटेशियम क्रोमेट सूचक विलयन का प्रयोग करते हुए मानक — ए. जी. एन. ओ. 3 विलयन (0.1 एन.) के साथ अनु-मापन करें।

परिकलन :

भार (शुष्क आधार पर) द्वारा कुल क्लोराइड

(क्लोराइड के रूप में) प्रतिशत = 17.73 एन. वी.

टिप्पणी.

जहाँ, एन = मानक ए. जी. एन. ओ. 3 की प्रसामान्यता

वी = प्रयोग में लाए गए मानक

ए. जी. एन. ओ. 3 का आयतन।

टिप्पणी—परीक्षण के लिए ली गई सामग्री का भार ग्राम में।"

[सं. 1 - 5/93 - उर्वरक विधि]

शांता शीला नायर, संयुक्त सचिव

वाद विषय : उर्वरक (नियंत्रण) अधिनियम, 1985 भा. वा. नि. 738 (अ) तारीख 25 सितम्बर, 1985 के अनुसार प्रकाशित हुए और निम्नलिखित के द्वारा बाद में पंजीकृत किए गए :—

- (1) सा. का. नि. 201(अ) तारीख 14 फरवरी, 1986
- (2) सा. का. नि. 508(अ) तारीख 19 मार्च, 1986
- (3) सा. का. नि. 1160(अ) तारीख 21 फरवरी, 1986
- (4) का. भा. 922(अ) तारीख 14 सितम्बर, 1987
- (5) का. भा. 1079(अ) तारीख 11 दिसम्बर, 1987
- (6) का. भा. 252(अ) तारीख 11 मार्च, 1988
- (7) का. भा. 724(अ) तारीख 28 जुलाई, 1988
- (8) का. भा. 725(अ) तारीख 28 जुलाई, 1988
- (9) का. भा. 940(अ) तारीख 11 फरवरी, 1989
- (10) का. भा. 498(अ) तारीख 29 जून, 1989
- (11) का. भा. 581(अ) तारीख 27 जुलाई, 1989
- (12) का. भा. 673(अ) तारीख 25 अगस्त, 1989
- (13) का. भा. 738(अ) तारीख 15 सितम्बर, 1989
- (14) का. भा. 140(अ) तारीख 12 फरवरी, 1990
- (15) का. भा. 271(अ) तारीख 24 मार्च, 1990
- (16) का. भा. 403(अ) तारीख 23 मई, 1990

- (17) का. आ. 675(अ) तारीख 31 अगस्त, 1990
 (18) का. आ. 261(अ) तारीख 16 अप्रैल, 1991
 (19) का. आ. 444(अ) तारीख 2 जुलाई, 1991
 (20) का. आ. 530(अ) तारीख 16 अगस्त, 1991
 (21) का. आ. 795(अ) तारीख 22 नवम्बर, 1991

MINISTRY OF AGRICULTURE

(Department of Agriculture and Cooperation)

ORDER

New Delhi, the 29th May, 1992

S.O. 377(E).—In exercise of the powers conferred by section 3 of the Essential Commodities Act, 1955 (10 of 1955), the Central Government hereby makes the following Order further to amend the Fertiliser (Control) Order, 1985, namely :—

1. (1) This Order may be called the Fertiliser (Control) (Amendment) Order, 1992.

(2) It shall come into force on the date of its publication in the Official Gazette.

2. In Schedule I to the Fertiliser (Control) Order, 1985 (hereinafter referred to as the said Order), under the heading "Part-A. Specifications of fertilisers", under sub-heading "1.(d) N.P. Fertiliser",—

(1) serial number 1 and the entries relating thereto shall be omitted;

(2) in the heading to serial number 2, the words "with urea" shall be omitted.

3. In Schedule II to the said Order, under the heading "Part B. Method of Analysis of Fertilisers", after the sub-heading "16. Method of Analysis of Chelated Iron (As Fe-EDTA)" and the serial number and entries thereto, the following sub-heading, serial numbers and entries shall be inserted, namely :—

"17. Determination of Sodium in Potassium Chloride and Potassium Sulphate by Atomic Absorption Spectro-photometric Method

(i) Quantity of Reagents : Unless specified otherwise, pure chemicals and glass distilled or demineralised water shall be used in tests.

(ii) Reagents :

(1) Ammonium Oxalate Solution—Dissolve 40g of Ammonium Oxalate in 1 litre of distilled water.

(2) Standard Sodium Solution—(1000 ppm)—Weigh accurately 2.5421g of dried NaCl on a clean watch glass and transfer it to one litre volumetric flask. Make up the volume upto the mark. Stopper the flask and shake the solution well. This is 1000 ppm sodium solution.

(3) Preparation of working standard—Pipette the following volumes of 1000 ppm standard sodium solution in 100 ml. volumetric flask and make up the volume with glass distilled water.

| Flask number | Volume of 1000 ppm Standard Sodium solution taken (ml) | Concentration of Sodium after making volume to 100 ml (ppm) |
|--------------|--|---|
| 1 | 2 | 3 |
| 1. | 0.0 | 0.0 |
| 2. | 2.0 | 20.0 |
| 3. | 4.0 | 40.0 |
| 4. | 6.0 | 60.0 |
| 5. | 8.0 | 80.0 |
| 6. | 10.0 | 100.0 |
| 7. | 12.0 | 120.0 |
| 8. | 14.0 | 140.0 |
| 9. | 16.0 | 160.0 |
| 10. | 18.0 | 180.0 |
| 11. | 20.0 | 200.00 |

Stopper the flask and shake the solution well.

(iii) Procedure :

(1) Preparation of sample solution—Weigh exactly 2.5 grams sample on a clean watch glass and transfer it to 250 ml. volumetric flask through the funnel giving repeated washings with glass distilled water (about 125 ml. of water should be used). Add 50 ml. of Ammonium Oxalate solution. Boil for 30 minutes, cool, dilute to volume, mix and pass through dry filter paper (Whatman No. 1 or equivalent).

(2) Flammng the solution—Flame the standards and the filtered sample on Atomic Absorption Spectro-photometer at a wavelength of 330.3 nm using clean air acetylene flame.

Calculations :

Prepare a standard curve of known concentrations of Sodium solution by plotting the absorbance value on Y-axis against their respective sodium concentration on X-axis. Determine the concentration of sodium in the sample solution from the graph.

Sodium (Na) as Sodium Chloride % = 0.0254 X

Where X is the concentration of Sodium in ppm obtained from the standard curve.

(Reference : AOAC.1984)

18. Determination of Total Chlorides in Potassium Sulphate by Silver Nitrate Volumetric Method :

(i) Reagents :

- (1) Standard Silver Nitrate (AgNO_3) solution -- 0.1N
- (2) Potassium Chromate (K_2CrO_4) Indicator solution—5 per cent.

(ii) Procedure :

- (1) Weigh accurately about 10 grams of the prepared sample and transfer into 500 ml beaker.
- (2) Add about 250 ml of water and warm gently for about 20 minutes.
- (3) Cool and dilute the solution to 500 ml in a volumetric flask.
- (4) Allow to stand to let any insoluble matter settle.
- (5) Transfer with a pipette 100 ml of the clear solution into a conical flask.
- (6) Titrate with standard AgNO_3 solution (0.1 N) using 1 ml of Potassium Chromate Indicator solution.

Calculation :

Total Chlorides (as Cl), per cent by Weight (on dry basis) = 17.73 N. V

W

Where, N= Normality of standard AgNO_3 solution.

V= Volume of standard AgNO_3 used.

W= Weight in gram of the material taken for test."

[No. 1-5/92-Fert. Law]

SANTHA SHITLA NAIR, Jt. Secy.

Footnote :—The Fertiliser (Control) Order, 1985 was published vide G.S.R. 758 (I) dated 25th September, 1985 and subsequently amended by,—

- (i) G.S.R. 201 (E) dated 14th February, 1986.
- (ii) G.S.R. 508 (E) dated 19th March, 1986.
- (iii) G.S.R. 1160(E) dated 21st October, 1986
- (iv) S.O. 822(E) dated 14th September, 1987.
- (v) S.O. 1079 (E) dated 11th December, 1987.
- (vi) S.O. 252 (E) dated 11th March, 1988.
- (vii) S.O. 724 (E) dated 28th July, 1988.
- (viii) S.O. 725 (E) dated 28th July, 1988.
- (ix) S.O. 940 (E) dated 11th October, 1988.
- (x) S.O. 498 (E) dated 29th June, 1989.
- (xi) S.O. 581 (E) dated 27th July, 1989.
- (xii) S.O. 673 (E) dated 25th August, 1989.
- (xiii) S.O. 738 (E) dated 15th September, 1989.
- (xiv) S.O. 140 (E) dated 12th February, 1990.
- (xv) S.O. 271 (E) dated 29th March, 1990.
- (xvi) S.O. 403 (E) dated 23rd May, 1990.
- (xvii) S.O. 675 (E) dated 31st August, 1990.
- (xviii) S.O. 261 (E) dated 16th April, 1991.
- (xix) S.O. 444 (E) dated 2nd July, 1991.
- (xx) S.O. 530 (E) dated 16th August, 1991.
- (xxi) S.O. 795 (E) dated 22nd November, 1991.